

| Bohr                             | spdf   |
|----------------------------------|--|
| 1 <sup>st</sup> 2e <sup>-</sup>  | 1 <sup>st</sup> (2e <sup>-</sup> ) 1s sphere   |
| 2 <sup>nd</sup> 8e <sup>-</sup>  | 2 <sup>nd</sup> (2e <sup>-</sup> ) 2s sphere<br>(6e <sup>-</sup> ) 2p dumbbell shape                     |
| 3 <sup>rd</sup> 18e <sup>-</sup> | 3 <sup>rd</sup> (2e <sup>-</sup> ) 3s sphere<br>(6e <sup>-</sup> ) 3p dumbbell<br>(10e <sup>-</sup> ) 3d |
| 4 <sup>th</sup>                  | 4 <sup>th</sup> (2e <sup>-</sup> ) 4s  |

$1s^1$  H

$1s^2$  He

$1s^2 2s^1$  Li

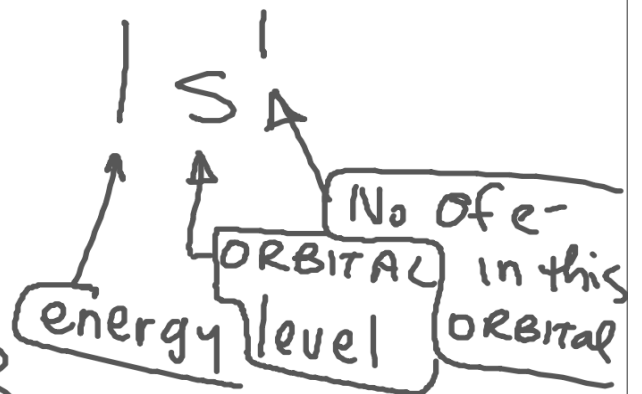
$1s^2 2s^2$  Be

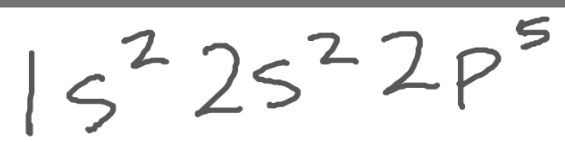
$1s^2 2s^2 2p^1$  B

$1s^2 2s^2 2p^2$  C

$1s^2 2s^2 2p^3$  N

electron  
configuration





FLUORINE